

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 083

II.1. Soroljon fel két eszközt, amelyek a víz szagának a meghatározásához szükségesek. **(4p)**

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p)**

Egy minta vezetőképessége megadható az összes ionok vezetőképességének ... (a) ...

Egy oldat korrekciós faktorát .(b).....tizedessel számítjuk ki.

A H_2SO_4 volumetriás meghatározásakor az alkalmazott titrálószer a(a)...oldat.

II.3. A volumetria egyik alkalmazása a HCl korrekciós faktorának meghatározása. **(10 p)**

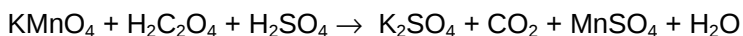
a. Magyárzza, hogy a HCl oldat miért nem egy etalon oldat.

b. Adjon példát a meghatározásnál alkalmazott két eszközre.

c. Számítsa ki a borax grammegyenértékét ebben a meghatározásban.

$M_{\text{borax}} = 382$

II.4. Adott a következő redox reakció: **(10 p)**



Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és tegyen eleget a követelményeknek:

a. Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.

b. Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét valamint adja meg az oxidálószer és a redukálószer.

c. Állapítsa meg a reakció együtthatóit.
